

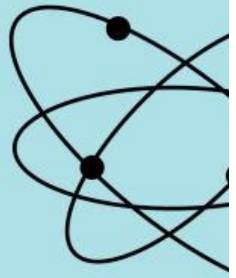


LKPD

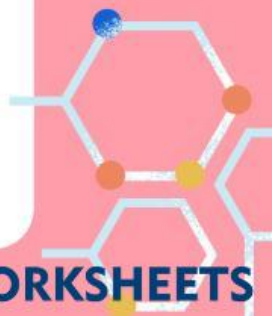
Lembar Kerja Peserta Didik

PRAKTIKUM

Materi : Elektrolit dan non-Elektrolit



Nama Anggota Kelompok :



Tujuan Pembelajaran

1. Menjelaskan larutan elektrolit dan non elektrolit antara zat dengan baik
2. Menganalisis larutan berdasarkan daya hantar listrik dengan tepat
3. Menyimpulkan perbedaan larutan berdasarkan daya hantar listrik dengan benar

Petunjuk Praktikum

Setelah menyimak penjelasan dari guru mengenai larutan elektrolit dan non elektrolit, Silahkan peserta didik dalam kelompoknya melakukan hal-hal seperti berikut :

1. Bacalah buku paket, bahan ajar dan literatur lainnya- yang berkaitan dengan materi Larutan Elektrolit dan Non Elektrolit
2. Amati video pembelajaran yang tersedia pada LKPD tersebut
3. Lakukan praktikum uji daya hantar listrik sesuai dengan larigkah kerja pada LKPD
4. Catatlah hasil pengamatan yang didapatkan
5. Kerjakanlah soal coal yang tersedia pada LKPD

Tujuan Praktikum

Menganalisis sifat larutan berdasarkan daya hantar listrik melalui percobaan sederhana

Alat dan Bahan

Alat

1. Baterai
2. Kabel
3. Penjepit
4. Lampu
5. Batang elektroda
6. Wadah larutan

Bahan:

1. Air garam
2. Larutan Cuka
3. Air gula

Langkah Kerja

1. Rangkai alat uji daya hantar listrik seperti berikut :
https://youtu.be/3o1cesNmHSo?si=uTvPtXJSa_xFRM5W

2. Buatlah air garam, larutan cuka dan air gula dalam masing-masing wadah yang berbeda
3. Tes daya hantar dengan memasukkan batang elektroda untuk melihat nyala lampu atau ada tidaknya gelembung yang terjadi di elektroda pada masing-masing larutan
4. Bilas elektroda dengan aquades dan di lap hingga kering dengan kain atau tisu bersih

Tabel Hasil Pengamatan

NO	Jenis Larutan	Hasil Pengamatan

Pertanyaan

1. Pada percobaan yang dilakukan, larutan apa saja yang dapat memberikan nyala lampu?

Jawab :

2. Mengapa masing-masing larutan yang di uji dapat menghantarkan arus listrik dan ada yang tidak dapat menghantarkan arus listrik?

Jawab :

Pertanyaan

3. Setelah melaksanakan kegiatan di atas, pilihlah jawaban yang benar manakah yang termasuk elektrolit kuat, elektrolit lemah maupun non elektrolit

Air Gula

Elektrolit Kuat

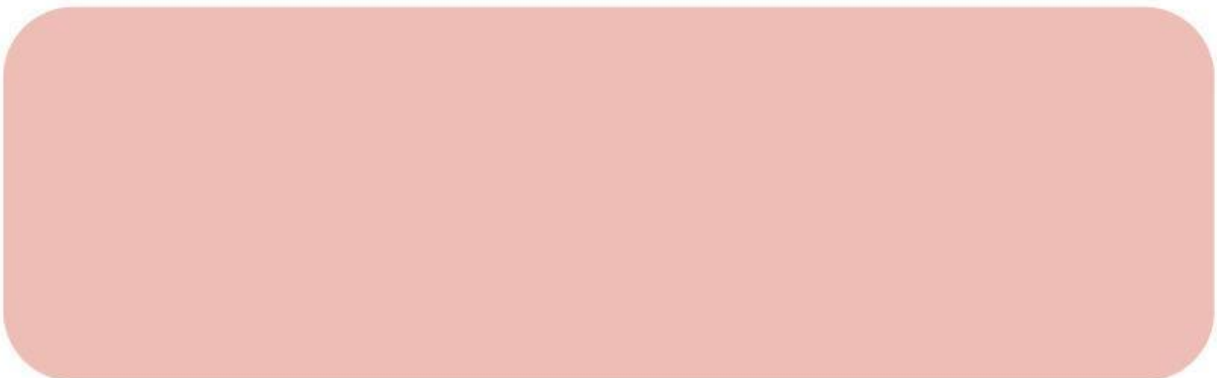
Larutan Cuka

Elektrolit Lemah

Air Garam

Non Elektrolit

Kesimpulan



Larutan Elektrolit dan Non-Elektrolit

Mencocokkan gambar dengan benar larutan yang terjadi pada gambar tersebut dengan menggambar garis dari gambar ke kotak nama yang sesuai.



Garam + Air



Gula + Air



Asam Klorida + Air



Cuka + Air

Larutan
Elektrolit

Larutan non-
Elektrolit



Kopi + Air



Detergen + Air



Soda + Air



Sirup + Air

Mengamati Perbedaan Gambar

Perhatikan gambar di bawah ini. Kemudian deskripsikan perbedaan antara gambar tersebut berdasarkan materi larutan elektrolit dan non-elektrolit



Gambar 1



Gambar 2



Gambar 3

Jawaban:

Lengkapilah

No	Senyawa Kimia	Jenis Senyawa	Jenis Larutan	Nyala Lampu & Gelembung
1	 HCl			
2	 HNO ₃			
3	 Alkohol			
4	 urea			
5	 H ₂ SO ₄			